

Типы химической связи

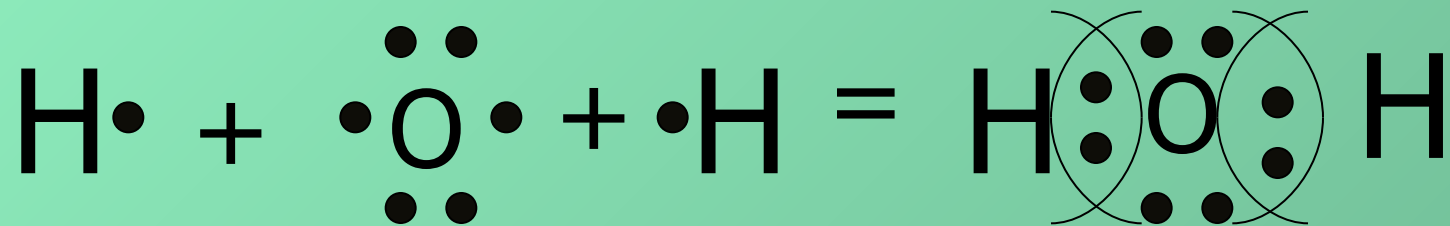
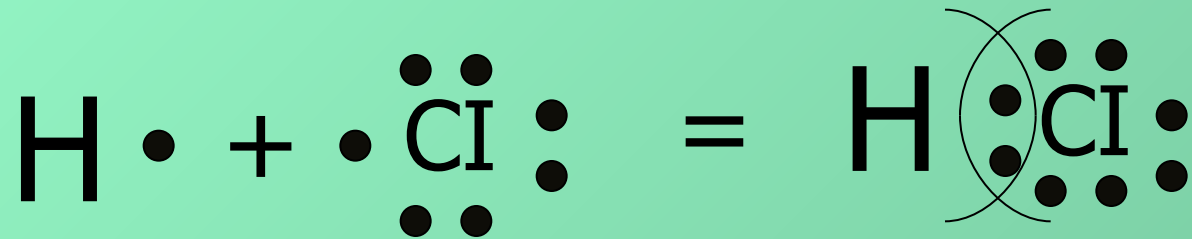
© Ксенофонтова Г. Е.,
учитель химии ГОУ СОШ № 433
Санкт-Петербург 2007



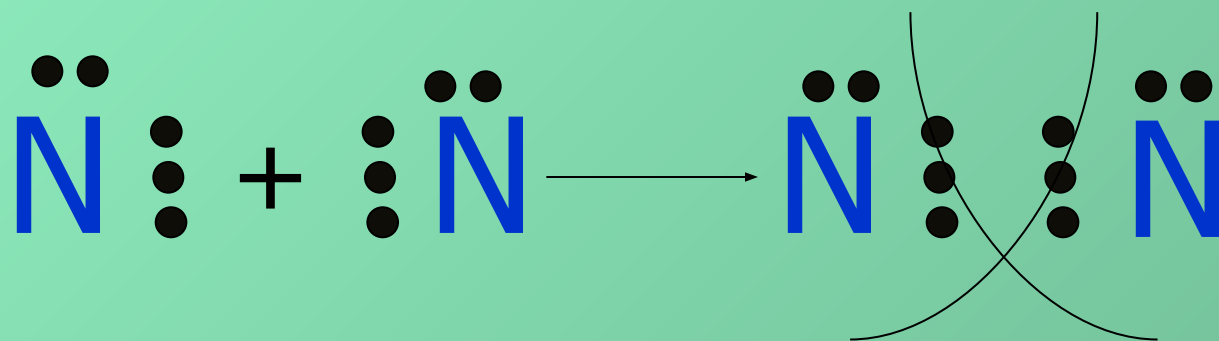
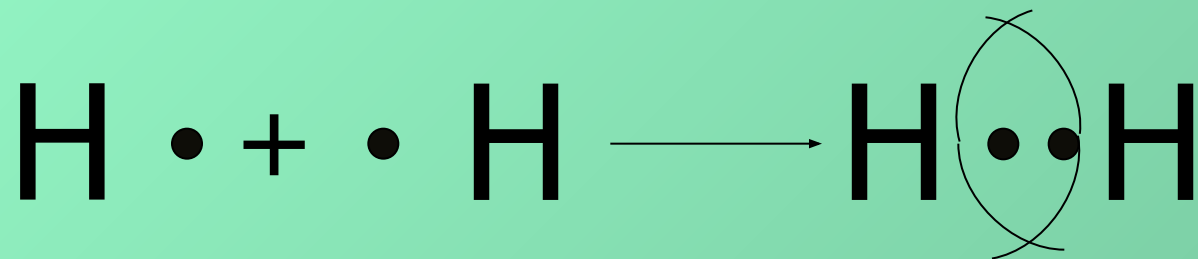
Оглавление:

- Механизм образования ковалентной неполярной связи.
- Механизм образования ковалентной полярной связи Механизм образования ковалентной полярной связи.
- Механизм образования ионной связи Механизм образования ионной связи.
- Определение понятия ковалентной связи Определение понятия ковалентной связи.
- Ионная связь?
- Химическая связь Химическая связь.

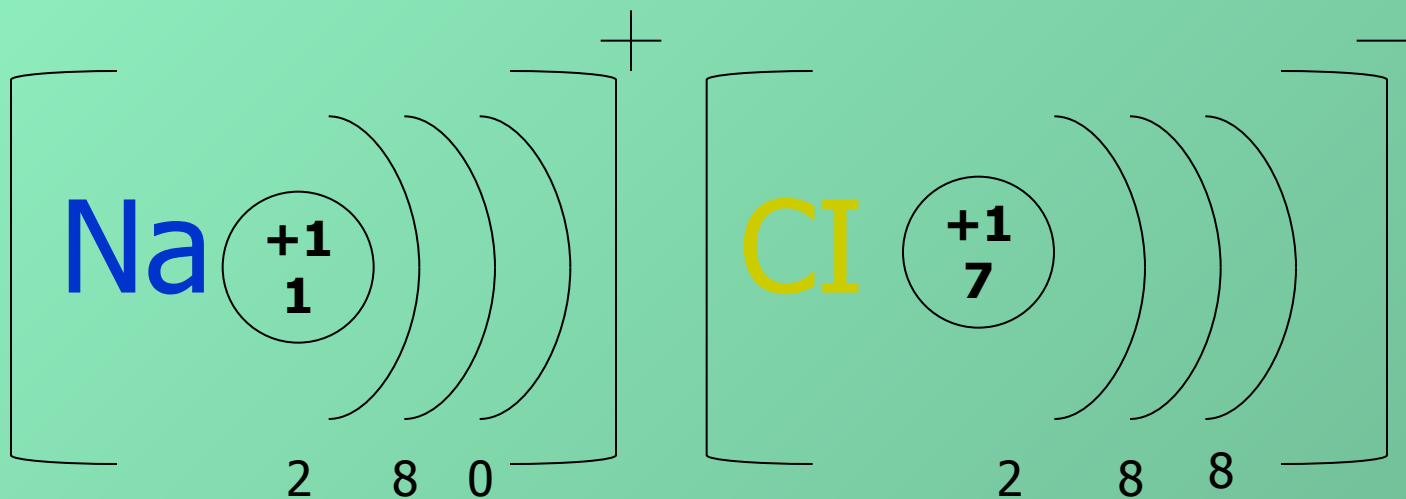
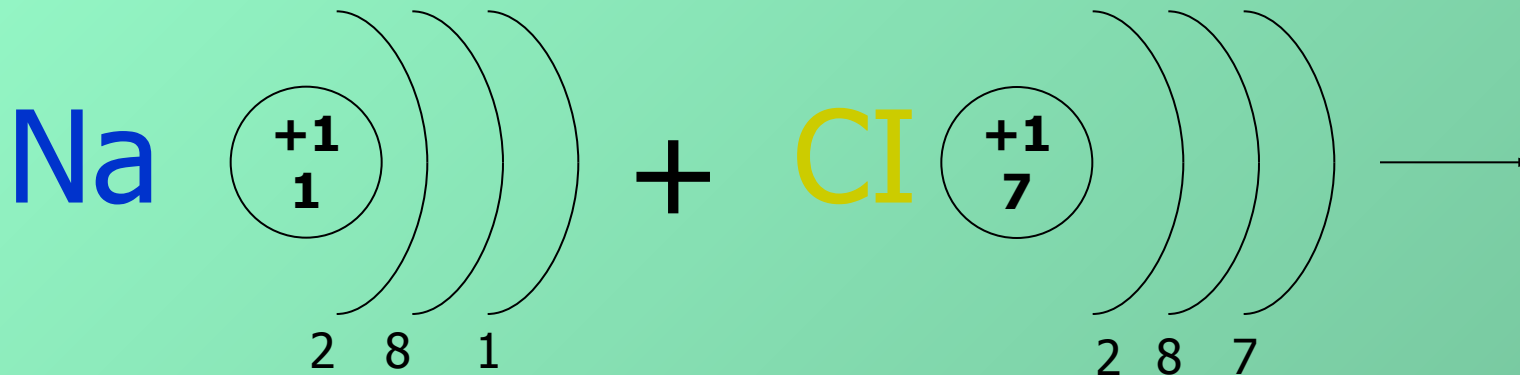
Механизм образования ковалентной полярной связи



Механизм образования ковалентной неполярной связи



Механизм образования ионной СВЯЗИ



Как образуется ковалентная связь?

- За счет **обобществления** электронов атомов неметаллов.
- **Неполярная**- атомами одного и того же неметалла.
- **Полярная**- атомами неметаллов с различной электроотрицательностью.



Как образуется ионная связь?

- Ионная связь образуется за счет **перехода электронов** с наружного слоя металлов к атомам неметаллов.



Почему атомы взаимодействуют между собой?

- Что такое химическая связь?
- Каждый атом стремится к завершению своей **наружной** электронной оболочки, ..
- Сила, связывающая атомы в единый агрегат.



Как определить число электронов на наружном слое атомов элементов главных подгрупп?

- Число электронов = номеру группы.
- Как определить число *неспаренных* электронов?
- Число неспаренных электронов = **8 - № группы.**



Задание

- Нарисуйте схему образования перечисленных молекул.
- Определите тип химической связи в следующих соединениях: Cl_2 ; LiF ; H_2S .

